**Sciences 9 – Les noms et les formules des composés simples Nom:**

*(p 50, 82 – 83)*  **Classe:**

1. Énumère les règles pour écrire les noms des **composés ioniques** dans le tableau suivant:

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Étapes pour écrire le nom:** | **Exemples** | |
| **MgBr2** | **Li3N** |
| 1. |  |  |
| 2. |  |  |
| 3. |  |  |

2. Écris le nom des composés suivants:

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Composé** | **Nom** | **Composé** | **Nom** | **Composé** | **Nom** |
| AlI3 |  | K2S |  | CdS |  |
| Na2O |  | RbF |  | Ag2O |  |
| Mg3P2 |  | Ag3N |  | Cs2S |  |
| AgI |  | KBr |  | CaI2 |  |
| CaSe |  | Sr3P2 |  | NaF |  |

3. Nomme les préfixes utilisés pour nommer les **COMPOSÉS COVALENTS**

|  |  |
| --- | --- |
| **Nombre d’atomes** | **Préfixe** |
| 1 |  |
| 2 |  |
| 3 |  |
| 4 |  |
| 5 |  |
| 6 |  |
| 7 |  |
| 8 |  |
| 9 |  |
| 10 |  |

4. Énumère les règles pour écrire les noms des **composés covalents** dans le tableau suivant:

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Étapes pour écrire le nom:** | **Exemples** | |
| **CO** | **SiCl4** |
| 1. |  |  |
| 2. |  |  |
| 3. |  |  |
| 4. |  |  |

5. Écris le nom des composés suivants:

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Composé** | **Nom** | **Composé** | **Nom** | **Composé** | **Nom** |
| SO3 |  | CCl4 |  | N2O3 |  |
| P2O5 |  | C4H10 |  | SiO2 |  |
| C3H8 |  | SiO4 |  | C6H12O6 |  |
| CH4 |  | CO2 |  | NO3 |  |

6. Explique les différences entre les façons de nommer un composé ionique et un composé covalent.

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_